

**Тематическое планирование по химии (экстерны)
на 2017-2018 учебный год
в 9 классе**

Учебник: О.С. ГАБРИЕЛЯН. ХИМИЯ. 8 КЛАСС. М., «ДРОФА», 2007-2012 гг.

Четверти	Содержание учебного материала	Сроки	Обязательный минимум
первая	ВВЕДЕНИЕ. КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № 1. «ПОВТОРЕНИЕ МАТЕРИАЛА, ПРОЙДЕННОГО В 8 КЛАССЕ». МЕТАЛЛЫ.	С 1 сентября по 28 октября	§1-5, вопросы после § §6-13, вопросы после §
вторая	МЕТАЛЛЫ. КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № 2. «МЕТАЛЛЫ». НЕМЕТАЛЛЫ.	С 7 ноября по 30 декабря	§14-17, вопросы после § §18-24, вопросы после §
третья	НЕМЕТАЛЛЫ. КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № 3. «НЕМЕТАЛЛЫ».	С 10 января по 24 марта	§25-35, , вопросы после §
четвертая	6. Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов. КОТРОЛЬНАЯ РАБОТА № 4. «Растворение. Растворы. Электролитическая диссоциация» ИТОГОВАЯ КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА	С 1 апреля по 25 мая	§36-42, вопросы после §

9 класс. Химия.
Примерная контрольная работа № 1
«Повторение материала, пройденного в 8 классе.

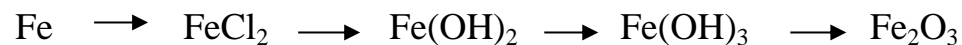
Введение в курс 9 класса».

1. Расположите в порядке усиления металлических свойств следующие элементы: цезий, натрий, калий, франций, литий, рубидий. Обоснуйте полученный ряд, исходя из строения атомов этих элементов.
2. Запишите уравнения реакций, соответствующие схеме превращений:
$$\text{Mg} \longrightarrow \text{MgO} \longrightarrow \text{Mg(OH)}_2$$
3. Какое количество вещества составляет 126 г азотной кислоты?
4. При разложении 50 г пероксида водорода, получили 53 литра водорода. Определите объёмную долю выхода реакции.
5. Дайте характеристику положения элемента азота в ПС Д.И. Менделеева.

9 класс. Химия.
Примерная Контрольная работа № 2 по теме «Металлы»

1. Вычислите массовую долю алюминия в сульфате алюминия.
2. Какое вещество богаче магнием: оксид магния или хлорид магния?
3. Сколько граммов цинка нужно растворить в соляной кислоте, чтобы получить 5,6 л водорода?
4. Вычислите объём водорода (н.у.), который может быть получен при растворении в воде 34,5 г натрия, содержащего 6% примесей. Выход водорода составляет 96% от теоретически возможного.

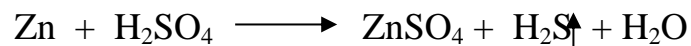
5. Напишите уравнения реакций, соответствующие следующей цепочке превращений:



9 класс. Химия.

Примерная контрольная работа № 3 по теме «Неметаллы»

1. Вычислите объем хлороводорода (н.у.), который образуется при взаимодействии 300 л хлора с 570 л водорода. Какой газ взят в избытке?
2. Вычислите объем сернистого газа (н.у.), который образуется при обжиге 85 кг сульфида железа (II), содержащего 30% примесей.
3. Расставьте коэффициенты в уравнении реакции методом электронного баланса:



4. Напишите уравнения реакций, соответствующие схеме:



9 класс. Химия.

Примерная контрольная работа № 4 по теме «Органические соединения»

1. Органическим веществом является:

- а) углекислый газ б) карбонат натрия в) угольная кислота г) уксусная кислота

2. Общая формула предельных углеводородов:

- а) C_nH_{2n} б) $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$ в) $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$ г) $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}$.

3. Найдите формулу алкина, содержащего 5 атомов углерода, назовите его:

- а) C_5H_8 б) C_5H_{10} в) C_5H_{12} г) C_5H_{14} .

4. Найдите формулу альдегида и назовите его:

- а) CH_3COOH б) CH_3OH в) CH_3CONH_2 г) $\text{CH}_3\text{-O-CH}_3$.

6. Определите класс соединений:

- а) C_2H_6 б) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ в) $(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_n$ г) $\text{NH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH}$.

7. Какой объем углекислого газа (н.у.) образуется при сгорании 2 л пропана?

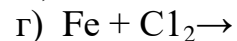
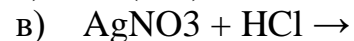
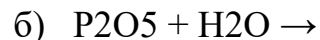
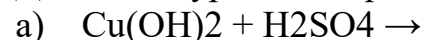
9 КЛАСС Химия.

Примерная итоговая контрольная работа

1. Дайте характеристику фосфору по плану:

- а) нахождение в Периодической таблице и природе;
- б) возможные степени окисления, формулы соединений, в которых элемент её проявляет;
- в) значение в природе и жизни человека.

2. Допишите уравнения реакций:



3. В уравнении $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow$ расставьте коэффициенты методом электронного баланса

4. Решить задачу: Определить массу кислорода, затраченного на реакцию с 24г углерода.

5. Напишите уравнения реакций, позволяющие осуществить переходы:

